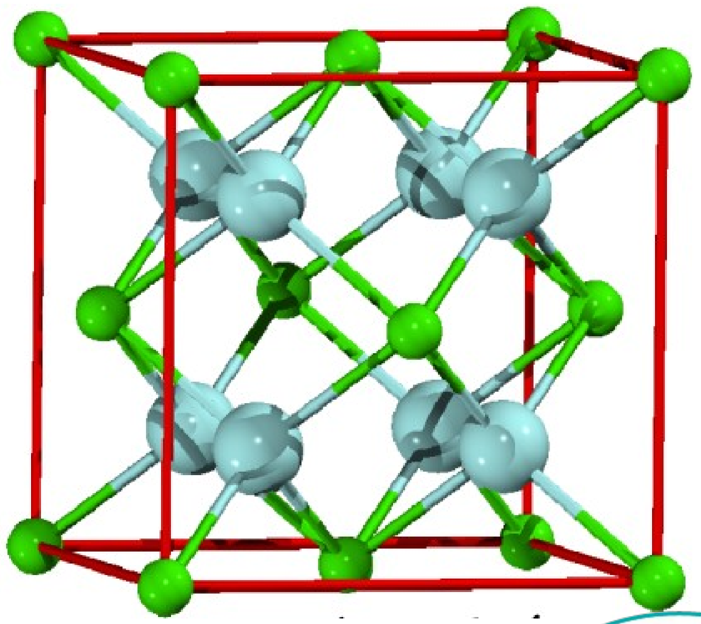
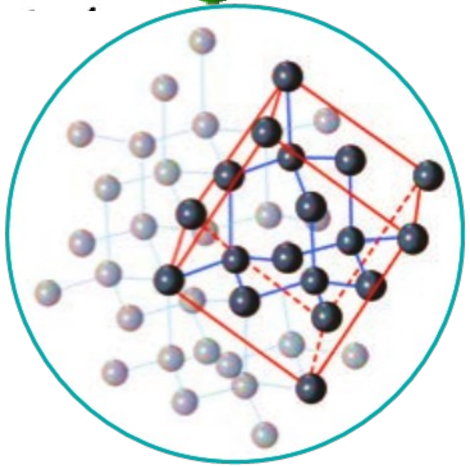
12 月 5 日 听写

- 1. 写电子式和结构式 N_2H_4 、C_2H_4 、H_2O_2
- 2. 写出以上三个分子的极性和非极性
- 3. 比较 VIIA 族氢化物熔沸点
- 4. 比较 VIIA 族氢化物稳定性
- 5. 写出下列分子或离子的空间构型
- I_3^+ 、OF_2 、SCl_2 、N_3^- 、COS 、NO_2^+ 、 N_2O 、CNO^- 、$BeCl_2$

1 月 7 日





- 1. 氟化钙晶胞中
- （1）钙离子等距且最近的氟离子 ________________
- （2）氟离子等距且最近的钙离子 ________________
- （3）钙离子等距且最近的钙离子 ________________
- （4）氟离子等距且最近的氟离子 ________________
- 2. 金刚石晶胞中
- （1）碳原子在正方体中的位置 ________________
- （2）最小 ________________ 元环，每个碳被 ________________ 环共用
- 每个环占有 ________________ 个碳原子
- （3）C 原子：C-C 键 = ________________
- 3.C_4H_{10} 与氯气发生取代反应，沸点不同的一氯代物有 ________________ 种

- 1 、写方程式
- ① 硫酸铜溶液中加氨水至过量（ 2 个）
- ② 氯化银加过量氨水
- ③ 硫化钠水解方程式
- ④ 氢氧化铁胶体的制备
- ⑤ 泡沫灭火器
- 2 、写出下列物质的键角和中心原子的杂化
- $CH_2=CH_2$ 、乙炔、氨气、水、 BF_3 、
- 3 、比较 NH_3 和 PH_3 的键角
- 4 、 C_nH_{2n+2} 的共价键数目（用含 n 的代数式表示）
- 5 、正戊烷一氯代物种类数 ________ ，二氯代物的种类数 ________ 。
- 6 、 C5H12 的一氯代物种类数 ________
- 7 、冰晶胞，每个水分子平均占有 ________ 氢键

2.20 [illegible]

- 1. 1,3- [illegible] 1:2 [illegible]
- 2. [illegible]
- 3. [illegible]
- 4. [illegible]
- 5. [illegible]

$$CH_3-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{C}}=CH-\underset{\displaystyle CH_3}{\underset{|}{C}}=CH-CH_3$$